```
L1
      ANSWER 3 OF 3 HCAPLUS COPYRIGHT 2010 ACS on STN
 AN
      1966:67718 HCAPLUS <u>Full-text</u>
 DN
      64:67718
 OREF 64:12647e-h
 TI
      Dehydroacetic acid derivatives
 IN
      Kimura, Ryuichi; Yabuuchi, Takahiro; Hisaki, Masakatsu
 PA
      Research Foundation for Practical Life
 SQ.
      4 pp.
 DT
      Patent
 LA
      Unavailable
 FAN. CNT 1
      PATENT NO.
                          KIND
                                  DATE
                                              APPLICATION NO.
                                                                      DATE
PI
      JP 41001412
                           B4
                                  19660203
                                              JP 1963-10718
                                                                      19630227 <---
PRAI JP
                                  19630227
IPCR C07D0309-00 [1, C*]: C07D0309-36 [1, A]
     37 (Heterocyclic Compounds (One Hetero Atom))
TI
     Dehydroacetic acid derivatives
     Bactericides, Disinfectants and Antiseptics
IT
        (2-acryloyl-3, 5-dihydroxysorbic acid \delta-lactones as)
IT
     Food
        (additives and contaminants in, 2-acryloy1-3,5-dihydroxysorbic acid
        δ-lactones)
IT
     5166-70-1
        (Derived from data in the 7th Collective Formula Index (1962-1966))
     520-45-6, 4-Hexenoic acid, 2-acetyl-5-hydroxy-3-oxo-, δ-lactone
IT
    5166-76-7P, Sorbic acid, 2-(3,5-dibromo-2-hydroxycinnamoyl)-3,5-dihydroxy-
IT
     , δ-lactone
                  5166-77-8P, Sorbic acid,
    2-(3, 5-dibromo-4-hydroxycinnamoyl)-3, 5-dihydroxy-, \delta-lactone
    5166-87-0P. 4, 6-Heptadienoic acid.
    2-(1, 3-dihydroxy-2-butenylidene)-7-(2-furyl)-3-oxo-, \delta-lactone
    5166-88-1P, Sorbic acid, 2-(2,4-dichlorocinnamoyi)-3,5-dihydroxy-,
    δ-lactone 5166-89-2P, Sorbic acid,
    2-(3-ethoxy-4-hydroxycinnamoy!)-3, 5-dihydroxy-, \delta-lactone
    5166-91-6P, Sorbic acid, 2-(p-acetamidocinnamoyl)-3, 5-dihydroxy-,
    δ-lactone
                5166-92-7P. Sorbic acid.
    3, 5-dihydroxy-2-(4-hydroxy-3-methoxycinnamoy!)-. \delta-lactone
    5166-93-8P, Sorbic acid, 2-(p-bromocinnamoyl)-3, 5-dihydroxy-,
                5166-94-9P. Sorbic acid.
    δ-lactone
   2-(o-chlorocinnamoyl)-3, 5-dihydroxy-, \delta-lactone
                                                       5166-95-0P. Sorbic
   acid, 3.5-dihydroxy-2-(p-methoxycinnamoyl)-, \delta-lactone 5166-96-1P.
   Sorbic acid. 3,5-dihydroxy-2-(p-hydroxycinnamoy!)-, δ-lactone
   5166-97-2P, Sorbic acid, 3,5-dihydroxy-2-(o-hydroxycinnamoy!)-,
   δ-lactone 5166-98-3P, 4.6-Heptadienoic acid,
   2-(1, 3-dihydroxy-2-butenylidene)-7-(p-hydroxyphenyl)-3-oxo-.
               5166-99-4P, Sorbic acid,
   2-(p-chlorocinnamoyl)-3, 5-dihydroxy-, δ-lactone
                                                       5167-05-5P. Sorbic
   acid, 3,5-dihydroxy-2-[3,4-(methylenedioxy)cinnamoyl]-, \delta-lactone
   5169-80-2P, 4-Octenoic acid, 2-(1.3-dihydroxy-2-butenylidene)-6-hydroxy-3-
   oxo-, δ-lactone 5169-81-3P, 4-Heptenoic acid,
  2-(1, 3-dihydroxy-2-butenylidene)-6-methyl-3-axo-, \delta-lactone
  5169-89-1P. Sorbic acid. 3,5-dihydroxy-2-[3-(5-nitro-2-furyl)acryloyl]-,
  δ-lactone
              5169-90-4P, Sorbic acid,
  3.5-dihydroxy-2-[3-(2-pyridy!)acryloy!]-, δ-lactone
                                                          856576-50-6P.
  4,6-Octadienoic acid, 2-(3,4-dihydroxy-2-butenylidene)-3-oxo-,
```

δ-lactone

AB

RL: PREP (Preparation)

(preparation of)

GI For diagram(s), see printed CA Issue.

Manufacture of 1, useful as antiseptic food-additive, by reaction of dehydroacetic acid (!!) with the corresponding aldehyde was described. Thus, into a cooling mixture of 84.1 g. 11, 84.5 g. p-chlorobenzaldehyde, and 800 cc. CHCl3 is dropped 12.5 g. pyridine, the whole is heated at 60-5° for 3-4 h., and evaporated to give 113.4 g. 1 (R = p-Cl. C6H4), m. 167-7.5° (EtOH). Similarly prepared are the following ! (R, m.p., and recrystn. solvent, given): iso-Pr, 172-3°, tetrahydrofuran-EtOH, MeCH:CH, 152-3°, Me2CO, EtCH(OH), 167-9°, Me2CO, p-OHC6H4.-CH:CH, 290-1°, Me2CO (yellow); furfurylidenemethy!, 187-9°, C6H6 (yellowish orange) 2-pyridy!, 160-1°, Me2CO (yellow); 5-nitro-2-fury!, 184-5°, Me2CO o-hydroxypheny!, 202-4°, Me2CO (yellow); p-hydroxypheny!, 256.5-7°, Me2CO (yellow); p-methoxypheny!, 213-15°, tetrahydrofuran; o-chloropheny!, 143-4°. EtOH p-bromopheny!, 179-80°, Me2CO-EtOH (yellow); p-hydroxy-m-methoxypheny!, 245.5-6°, EtOH (yellow); p-acetamidopheny!, 235-6°, C6H6 (violet); m-ethoxy-p-hydroxypheny!, 179.5-80.5°, C6H6 (yellow); 2,4-dichloropheny!, 176-7°, Me2CO (yellow); 3,5-dibromo-2-hydroxypheny!, 287-8°, tetrahydrofuran-MeOH (yellow): 11, 198-9°, C6H6 (yellow).

OSC. G 4 THERE ARE 4 CAPLUS RECORDS THAT CITE THIS RECORD (4 CITINGS)

特許庁

特 許 公 報

特許出願公告 昭41—1412

公告 昭 41. 2. 3 (全 4 頁)

新規デヒドロ酢酸誘導体の合成法

特 願 昭 38—10718 出 願 日 昭 38.2.27 発 明 者 木村隆一

京都市北区大宫上岸町32

同 藪内隆弘

宝塚市伊子志甚後515

同 久木正勝

彦根市太堂町240

出 願 人 財団法人生産開発科学研究所

京都市左京区下鴨森本町15

代 表 者 野間正秋

発明の詳細な説明

本発明はデヒドロ酢酸とアルデヒド類とを縮合剤の存在 において反応せしめることを特徴とする新規デヒドロ酢酸 誘導体の合成法に関するものである。

従来デヒドロ酢酸は食品防腐剤等として広く使用されているが更に抗菌、抗懲性大にして且毒性の小なる化合物が切望されている。本発明者らはかかる要望に応えるべく、研究を重ねた結果、デヒドロ酢酸より優秀な効果を有する新期化合物を合成することに成功したのである。即ち、本発明は、(3)式で表わされる3-アセチル-4-ハイドロオキシ-6-メチル-2-ピロン(デヒドロ酢酸)の3-位置のアセチル基に

* 一般式(2)で表わされる各種のアルデヒド類

$$R-C$$
 O
 O
 O

(式中Rは iso-プロピル、プロペニル、1—ハイドロオキシプロピル、P—ハイドロオキシフェニルー β —ビニル、2—フリルー β —ビニル、 α —ビリジル、5—ニトロー2—フリル、0—ハイドロオキシフェニル、P—ハイドロオキシフェニル、P—ハイドロオキシフェニル、P—メトオキシフェニル、P—ブロモフェニル、P—ブロモフェニル、P—ブロモフェニル、P—ブロモフェニル、P—ブロモフェニル、P—ブロモフェニル、P—ブロモフェニル、P—ブローフェニル、P—ブローフェニル、P—ブローフェニル、P—アセトアミノフェニル、P—アセトアミノフェニル、P—アセトアミノフェニル、P—でカロロフェニル、P—ハイドロオキシフェニル、P—ハイドロオキシフェニル、P—バーP—ハイドロオキシフェニル、P—バーP—ハイドロオキシフェニル(P—が動力の存在において反応せしめ、P—般式(P)で表わされる新規のP3—(P) P3—で表力ローイル—4—ハイドロオキシ—6—メチル—2—ピロン誘導体

(式中Rは前記と同じ)

を合成する方法にかかるものである。

ここに示す新規 $3-(\beta-\mathbb{Z}_p)$ -- アクリロイル -4- ハイ・ドロオキシ -6- メチル -2-ピロン誘導体とは夫々 第1表に示す化合物を云う。

	•			d for idition trains
	R	融 点(℃)	溶解	外 観
CH=	=CH _O	187~189	ペンゼン	橙黄色針状晶
("N		160~161	アセトン	黄色針状晶
0	NO ₂	184~185	アセトン	淡黄色針状晶
ОН		202~204	アセトン	黄色プリズム状晶
	ОН	256.5~257	アセトン	黄色プリズム状晶
		167~167.5	エタノール	淡黄色プリズム状晶
	—OCH ₃	213~215	テトラハイドロフラン	淡黄色プリズム状晶
CI		143~144	エタノール	淡黄色プリズム状晶
	———Br	179~180	アセトン十エタノール	黄色針状晶
	ОСН 3	245.5~246	エタノール	黄色プリズム状晶
	O _ CH ₂	198~199	ベンゼン	黄色プリズム状晶
· - (NHCOCH ₃	235~236	ペンゼン	紫色針状晶
	OC ₂ H ₅	179.5~180.5	ベンゼン	黄色プリズム状晶
	C1	17,6~177	フセトン	黄色プリズム状晶
	Br —OH	290~291	92%エタノール	黄色プリズム状晶
	Br Br	287~288	テトラハイドロブラン+メタノール	黄色針状晶
он	Br			

本発明の合成法は3-アセチル-4-ハイドロオキシ- 6-メチル-2-ピロンに等モルの各種アルデヒド類(iso-

プチルアルデヒド、クロトンアルデヒド、2-ハイドロオ キシ—ブチルアルデヒド、P—ハイドロオキシシンナムア ルデヒド、2-フランアクリルアルデヒド、α-ピリジン アルデヒド、5ーニトローαーフランアルデヒド、0ーハ イドロオキシベンズアルデヒド、P-ハイドロオキシベン ズアルデヒド、P-クロロベンズアルデヒド、P-メトオ キシベンズアルデヒド、〇―クロロベンズア ル デ ヒ ド、 P-プロモベンズアルデヒド、m-メトオキシ-P-ハイ ドロオキシベンズアルデヒド、m,P-ジオキシメチレンベ ンズアルデヒド、アセトアミノベンズアルデヒド、m—エ トオキシーP-ハイドロオキシベンズアルデヒド、O,P-ジクロロベンズアルデヒド、mージブロモーPーハイドロ オキシベンズアルデヒド、〇--ハイドロオキシ-m-ジブ ロモベンズアルデヒド)を有機溶媒例えばクロロホルム、 ベンゼン等に溶解し、冷却下攪拌しながらこれに縮合触媒 例えばピペリジン、ピリジン、酢酸ナトリウム及び水酸化 ナトリウム等のアルカリ類を徐々に加えた後、徐々に加温 し、50℃前後で4~5時間加熱反応せしめる。次に反応生 成せる水分を分離した後、溶媒を留去し、これを再結晶す れば、夫々第1表に示す如き新規の $3-(\beta-$ 置換)-ア クリロイルー4ーハイドロオキシー6ーメチルー2ーピロ ン誘導体を合成することができる。これらの化合物はアル コール類例えばメタノールに溶解せるのち、アルカリ類例 えば水酸化ナトリウムを加えればナトリウム塩等の水溶性 の塩類を作ることができる。

これらの新規化合物は無味且白色又は淡色の結晶で、黄色葡萄状球菌、大腸菌、バチルスサブチリス、プロテウスブルガリス、シュウドモナスフルオレツセンス、バチルスメガテリウム等の腐敗細菌並にアスペルギルスニガー、ペニシリウムシトリニウム、フソバクテリウムモニリフイカンス等の酵母菌に対し $60\sim1000\ \gamma/ml$ にて発育を阻止し、デヒドロ酢酸と同等乃至1062 程度の抗菌力を有し、而も毒性は径口投与に於ける $1000\sim2000$ $1000\sim2000$ $1000\sim200$ $1000\sim200$ 10000 $1000\sim200$ 10000 $1000\sim200$ 1000

3-(P-クロロシナモイル)-4-ハイドロオキシー 6-メチルー2-ピロンの製法

デヒドロ酢酸84.1gとP―クロロベンズアルデヒド84.5gをクロロホルム800 c.c.に溶解し、冷却下攪拌しながらこれにピペリジン12.5gを徐々に滴加する。約30分の後湯浴上で60~65℃で3~4時間加熱すれば水層を分離して反応を終る。次に溶媒を減圧で留去し、得られた結晶をエタノールから再結すれば淡黄色プリズム状晶を得る。

融点 167~167.5℃ 収量 113.4g(78.2%) 元素分析值 計算値 C%61.97 H%3.81 実測値 61.66 4.07

本品 29gに 10%水酸化ナトリウムメタノール溶液 40gを加えて中和後、溶媒を留去するとナトリウム塩を得る。この結晶は水に可溶である。

実施例 2

3-(5-=トロー2-フランアクリルロイル)ー4-ハイドオキシー6-メチルー2-ヒロンの製法

デヒドロ酢酸 $84.1g \, \& \, 5$ — ニトロー 2 — フランアルデヒド 84.6gをベンゼン350c.c.に溶解し、冷却下攪拌しながらこれにピペリジン 12.5gを徐々に滴加する。約 30分の後、 湯浴上で40~45 $\mathbb C$ $\mathbb C$ $\mathbb C$ $\mathbb C$ 6 時間加熱反応せしめれば水層を分離して反応を終る。

次に溶媒を減圧にて留去し、得られた結晶をアセトンから再結すれば、淡黄色針状晶を得る。

融点 184~185℃ 収量 94.4g(64.7%)

元素分析値 計算値 C %53.43 H %3.79 N %4.79 実測値 53.87 3.32 4.71

本品 29.1gをメタノール 250 c.c.に溶解し、これに 1% 水酸化ナトリウムメタノール溶液を攪拌しながら加えて中和後、減圧で溶媒を留去し、濃縮し放冷するとナトリウム塩が析出するのでこれを遮集する。この結晶は水に可溶である。

実施例 3

3 — iso — バレロイル — 4 — ハイドロオキシ — 6 — メチル — 2 — ピロンの製法

デヒドロ酢酸 126g と iso—ブチルアルデヒド 61.3gをベンゼン 350 c.c.に溶解し冷却下攪拌しながらこれにピペリジン38.4gを徐々に滴下する。約 30分後湯浴上で 45~50℃で 4~5時間加熱反応せしめれば水層を分離して反応を終る。次に溶媒を減圧にて留去し、得られた結晶をテトラハイドロフランとエタノール混液から再結晶すれば白色プリズム状晶を得る。

融点 172~173℃ 収量 124.5g(74.5%) 元素分析値 計算値 C%64.89 H%6.31 実測値 64.62 6.36

本品22.2gをメタノール200 c.c.に溶解し、これに10% 水酸化ナトリウムメタノール溶液を攪拌しながら加え中和後、減圧で溶媒を留去し、濃縮し放冷するとナトリウム塩が析出するので、これを遮集する。この結晶は水に可溶である。

特許請求の範囲

1 (3)式で表わされる3-アセチル-4-ハイドロオキシ-6-メチル-2-ピロン

OH
$$C \quad O$$

$$HC \quad C - C - CH_3 \quad \cdots (3)$$

$$H_3C - O \quad C = O$$

の3-位置のアセチル基に一般式(2)で表わされるアルデ ヒド類

(式中Rはisoープロピル、1ープロペニル、1ーハイド

 3- (β-置換) - アクリロイル- 4 - ハイドロオキシー 6-メチル- 2-ピロン誘導体

OH
$$C O$$

$$HC C -C -CH = CH - R(1)$$

$$H_3C - C C C = O$$

(式中Rは前記と同じ) を合成する方法。